(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro





(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 7. Juni 2001 (07.06.2001)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 01/40549 A1

(51) Internationale Patentklassifikation7:

.....

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP00/11531

C25B 9/00

(22) Internationales Anmeldedatum:

20. November 2000 (20.11.2000)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität: 199 59 079.6 1. Deze

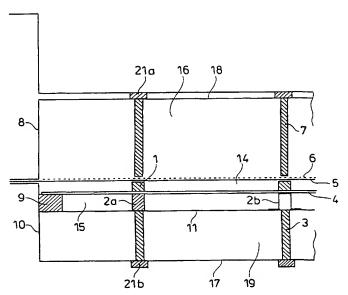
1. Dezember 1999 (01.12.1999) DE

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): BAYER AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; 51368 Leverkusen (DE).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): GESTERMANN, Fritz [DE/DE]; Berliner Str. 83, 51377 Leverkusen (DE).

- (74) Gemeinsamer Vertreter: BAYER AKTIENGE-SELLSCHAFT; 51368 Leverkusen (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

[Fortsetzung auf der nächsten Seite]

- (54) Title: ELECTROCHEMICAL CELL FOR ELECTROLYSERS WITH STAND-ALONE ELEMENT TECHNOLOGY
- (54) Bezeichnung: ELEKTROCHEMISCHE ZELLE FÜR ELEKTROLYSEURE MIT EINZELELEMENTTECHNIK



(57) Abstract: The invention relates to an electrochemical cell for membrane electrolysis procedures for electrolysers with standalone element technology. Said cell consists of at least two half-shells (8, 10), which surround an anolyte chamber (16) and a cathode chamber (22) between which a membrane (5) is situated, and an anode (6), which is situated in the analyte chamber (16). The cathode chamber (22) is provided with an oxygen consuming cathode (4) with several superposed pressure-compensated gas pockets (15), a catholytegap (14) and optionally, a back chamber (19). Electroconductive support elements (7) in the analyte chamber (16) and support elements (3, 2, 1) in the cathode chamber (22) are provided in identical positions opposite each other.



WO 01/40549 A1



Veröffentlicht:

Mit internationalem Recherchenbericht.

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes, und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

Elektrochemische Zelle für Elektrolyseure mit Einzelelementtechnik

Die Erfindung betrifft eine Elektrochemische Zelle für Elektrolyseure mit Einzelelementtechnik für das Membranelektrolyseverfahren nach dem Oberbegriff des Anspruches 1. Die Zelle besteht wenigstens aus 2 Halbschalen, die einen Anolytraum und einen Kathodenraum mit dazwischen angeordneter Membran umgeben, einer Anode im Anolytraum, wobei der Kathodenraum mit einer Sauerstoffverzehrkathode, mit mehreren übereinander angeordneten druckkompensierten Gastaschen, einem Katholytspalt und gegebenenfalls einem Rückraum versehen ist, wobei elektrisch leitende Stützelemente im Anolytraum und Stützelemente im Kathodenraum auf gleicher einander gegenüberliegender Position vorgesehen sind.

Elektrolyseure z.B. für die NaCl-Elektrolyse sind für die bipolare Fahrweise in zwei grundsätzlich bekannten Basistechniken bekannt.

15

10

5

Bei der Filterpressentechnik sind die Zellenelemente innerhalb des Rahmens halbschalig Rücken an Rücken verschweißt angeordnet, wobei Anode und Kathode jeweils freistehend außen liegen und die zwischen zwei Elemente eingelegte Ionenaustauschermembran die elektrochemische Zelle bildet. Der Strom von Zelle zu Zelle fließt hier über die Schweißnähte zwischen den Halbschalen.

25

20

Bei der Einzelelementtechnik wird die elektrochemische Zelle durch zwei einzelne Elektrodenhalbschalen, zwischen die eine Membran gelegt wird, und die dann zu einem Einzelelement verschraubt werden, gebildet. Die elektrische Kontaktierung von Einzelelement zu Einzelelement erfolgt hier durch Zusammenpressen eines Pakets von Einzelelementen, die über geeignete Kontaktstreifen elektrisch mit einander verbunden werden. Die von außen wirkenden Presskräfte müssen hierbei innerhalb der Elementstrukturen weitergeleitet werden.

30

Der Einsatz von Sauerstoffverzehrkathoden im Druckkompensationsbetrieb mit sog. Gastaschen, wie in der Patentschrift US 5 963 202 im Grundprinzip sowie in der

- 2 -

Deutschen Offenlegungsschrift DE 196 22 744 A1 für aktiv gasdurchströmte Gastaschen beschrieben, erfolgt mit einem Elektrolytspalt zwischen Sauerstoffverzehrkathode und Membran. Gleichzeitig stellt die Gastasche selbst ein Leervolumen dar. Beide für die Kraftdurchleitung undefinierte Strukturen müssen mit einem für die Durchleitung der Spannkräfte geeigneten System überbrückt werden. Gleichzeitig soll die Spannkraft für eine weitere Verbesserung der Stromverteilung in die Sauerstoffverzehrkathode über Presskontakte genutzt werden.

5

10

15

20

25

30

Die Gastaschen mit den Sauerstoffverzehrkathoden erstrecken sich üblicherweise über die gesamte Breite der Elektrolysezelle. Die Strukturen zur Durchleitung der Spannkräfte sind wie bei der wasserstoffproduzierenden Elektrolyse aus hydraulischen Gründen vertikal angeordnet. Für die sich hierbei kreuzenden Funktionen musste eine pragmatisch einfache Lösung gefunden werden, die sowohl in neue Elektrolyseelemente von vorneherein integriert werden kann, als auch eine Nachrüstung von derzeit im Wasserstoffbetrieb arbeitenden Elektrolysen ermöglicht.

Die Aufgabe wird erfindungsgemäß gelöst durch eine elektrochemische Zelle für das Membranelektrolyseverfahren, bestehend wenigstens aus 2 Halbschalen, die einen Anolytraum und einen Kathodenraum mit dazwischen angeordneter Membran umgeben, einer Anode im Anolytraum, wobei der Kathodenraum mit einer Sauerstoffverzehrkathode, mit mehreren übereinander angeordneten druckkompensierten Gastaschen, einem Katholytspalt und gegebenenfalls einem Rückraum versehen ist, die dadurch gekennzeichnet ist, dass elektrisch leitende Stützelemente im Anolytraum und weitere Stützelemente im Kathodenraum auf gleicher, einander gegenüberliegender Position vorgesehen sind, die die auf die Halbschalenwände wirkenden Presskräfte aufnehmen.

Eine bevorzugte Ausführung der elektrochemische Zelle ist dadurch gekennzeichnet, dass die Abstützung im Kathodenraum mittels eines mehrteiligen Stützelementes erfolgt, wobei ein Stützteil im Katholytspalt, ein weiteres Stützteil in der Gastasche

und, bei Anwesenheit eines Rückraums, ein drittes Stützteil im Rückraum hinter den Gastaschen angeordnet ist.

- 3 -

Die Rückseite der Gastaschen ist insbesondere mit den vertikalen Stützelementen zur Kraft- und Stromdurchleitung verschweißt. In die Gastasche werden bevorzugt über diese Schweißnähte beispielsweise Strukturbalken oder andersartige, vertikal verlaufende Strukturbrücken als Stützelemente eingeschweißt, die so hoch sind, dass sie mit dem umlaufenden Außenrand der Gastasche das gleiche Niveau haben.

Ungeachtet der gewählten Ausführungsform müssen diese Einbauten einen horizontalen Gasdurchfluss durch die Gastasche sowie am unteren Rand auch einen horizontalen Abfluss von möglichem Kondensat ermöglichen.

Nach Einbau der Sauerstoffverzehrkathoden liegen diese zum Beispiel flach auf den Strukturbalken bzw. -brücken und dem Rand der Gastaschen auf und bilden eine ebene Fläche über die volle Breite sowie die jeweilige Höhe der Gastasche.

Zur Überbrückung des Katholytspaltes zwischen Sauerstoffverzehrkathode und Membran wird insbesondere ein Stützelement als Stützelement aus elektrolyt- und wärmebeständigem Material als Gegenstück zu den o.g. Strukturbalken bzw.-brücken eingebaut, der sich einerseits über die Sauerstoffverzehrkathode sowie andererseits über die Membran an der in diesem Bereich ebenfalls unterstützten Anodenstruktur abstützt und so die Kraftdurchleitung durch die elektrochemische Zelle ermöglicht.

25

30

15

20

5

Das Stützelement (Abstandshalter) wird aus folgenden Gründen bevorzugt nicht in einem Stück in die Zelle eingebaut. Erstens ist eine sichere Positionierung gegenüber den o.g. Strukturbalken bzw. –brücken über die volle Höhe nicht sichergestellt, wobei schon kleine seitliche Verbiegungen zu einem Abrutschen mit der Gefahr der Zerstörung der Sauerstoffverzehrkathode führen kann und zweitens unterscheiden sich die thermischen Ausdehnungskoeffizienten so sehr, dass ein seitliches Ausbie-

WO 01/40549

gen, begünstigt durch den Gleiteffekt durch den Katholyten wahrscheinlich ist. Aus diesem Grund ist es vorteilhaft, das Stützelement zu stückeln und in Segmente zu unterteilen, die der Höhe der jeweiligen einzelnen Gastaschen entsprechen. Die Segmente der Stützelemente werden insbesondere oben und unten nach folgendem Schema befestigt bzw. geführt: am oberen Ende werden sie am Rand der Gastasche befestigt. Dies kann entweder über einen Stift oder eine Art Druckknopf entweder am Abstandshalter oder aber am oberen Rand der Gastasche erfolgen, wobei das jeweils gegenüberliegende Teil eine entsprechend Bohrung enthalten muss.

- 4 -

PCT/EP00/11531

Eine bevorzugte Variante der Erfindung ist folglich dadurch gekennzeichnet, dass das Stützteil im Katholytspalt aus mehreren senkrecht übereinander angeordneten Barren gebildet wird, die gegebenenfalls an ihrem oberen Ende mit einem lösbaren Verbindungsmittel, zum Beispiel einem Schnappverbinder an Querstreben befestigt sind, die die Elektrode tragen.

15

20

25

5

Am unteren Ende läuft das Stützelement in eine schwalbenschwanzförmige Struktur aus, die das spitz auslaufende obere Ende des darunterliegenden nächsten Stützelements umschließt und so die horizontale Positionierung des Stützelements sicherstellt. Der Spalt zwischen diesen beiden Segmenten wird zweckmäßigerweise so gewählt, dass die größere thermische Dehnung des Stützelements gegenüber den metallischen Strukturen kompensiert wird.

In einer bevorzugten Variante der elektrochemischen Zelle sind daher die jeweils angrenzenden Enden der Stützteile als Nut-Federkombination ausgebildet, wobei das obere Ende des jeweils unteren Stützteils insbesondere als Feder ausgebildet ist.

Eine gute Kraftverteilung ergibt sich in der Zelle, wenn die Stützelemente sich über die gesamte Höhe der Halbschalen ausdehnen.

- 5 -

Das zweite Stützteil in den Gastaschen weist besonders bevorzugt an ausgewählten Stellen, insbesondere in ihrem oberen und unteren Bereich der jeweiligen Gastasche Durchbrüche auf oder lässt Durchgänge frei.

Das zweite Stützteil ist besonders bevorzugt entweder als massiver elektrisch leitender Barren oder als U-Profil ausgebildet, oder aber als entsprechende vertikale Prägung der Rückseite der Gastasche ausgeführt.

10

15

20

30

Um eine noch sicherere Positionierung des Stützelements zu gewährleisten, können die Strukturbalken bzw. -brücken mit leichten vertikalen Aufwölbungen entweder rechts und links oder aber in der Mitte versehen werden, denen eine entsprechende Formgebung der Stützelemente entspricht, so dass dieser beim Verspannen des Elektrolyseurs immer wieder auf die gegenüberliegende Struktur zentriert wird.

Die Sauerstoffverzehrkathode sollte auf ihrer Rückseite insbesondere elektrisch leitend sein. Hierdurch wird neben der metallischen Verbindung der Sauerstoffverzehrkathode mit dem Rand der Gastasche eine weitere elektrische Verbindung durch Presskontakt über die elektrisch leitenden Stützelemente geschaffen, die zu einer weiteren Minimierung der ohmschen Verluste führt. Darüber hinaus verhindert der Einsatz des Stützelements ein großflächiges Ausbeulen der Sauerstoffverzehrkathode in den Katholytspalt mit der Gefahr der lokalen Blockade des Katholytdurchflusses durch Kontakt mit der Membran. Dies gilt insbesondere bei der o.g. Strukturierung der Stützelemente, durch die die Sauerstoffverzehrkathode gespannt wird.

Die Stützelemente im Katholytspalt werden insbesondere im Fall der Chloralkalielektrolyse zweckmäßigerweise aus ECTFE, FEP, MFA oder PFA gefertigt, während
die elektrisch leitenden Stützelemente, zum Beispiel Strukturbalken bzw. -brücken
aus Nickel oder einer anderen laugebeständigen Metalllegierung bestehen sollten
oder unmittelbar aus der Rückwand der Gastasche herausgeprägt sind.

5

25

Für den Fall einer auf ihrer Vorderseite metallisch oder elektrisch leitenden Sauerstoffverzehrkathode können die Stützelemente im Katholytspalt auf der der Sauerstoffverzehrkathode zugewandten Seite metallisch sein, um über den Presskontakt eine Verbesserung der Stromverteilung in die Sauerstoffverzehrkathode hinein zu erhalten. Vorzugsweise werden in diesem Fall die Stützelemente zweischichtig aufgebaut, wobei die der Membran zugewandte Seite aus ECTFE, FEP, MFA oder PFA besteht, während der metallische Teil aus laugenbeständigem Metall besteht.

Die Anwendung der beschriebenen Kraftdurchleitung in der Einzelelementtechnik ist nicht nur auf die Chlor-Alkali-Elektrolyse beschränkt, sie ist vielmehr auf alle Elektrolysen mit Gasdiffusionselektroden im direkten Kontakt mit flüssigen Elektrolyten, die eine Druckkompensation benötigen, anwendbar, wie z.B.

- Wasserstoff-Peroxid-Produktion mit Sauerstoffverzehrkathode,
- 15 Natriumdichromatelektrolyse mit Wasserstoff verzehrender Anode und Sauerstoffverzehrelektrode
 - Alkalische Brennstoffzellen zur Natronlaugenanreicherung
 - Salzsäureelektrolyse mit Sauerstoffverzehrkathode
- Die Erfindung wird nachstehend anhand der Figuren beispielsweise näher erläutert. In den Figuren zeigen:
 - Fig. 1 einen Längsschnitt durch eine Kathodenhalbschale einer erfindungsgemäßen Zelle als Ausschnitt der linken oberen Ecke.
 - Fig. 2 einen Querschnitt entsprechend der Linie A-A' in Fig. 1 durch die elektrochemische Zelle
- Fig. 3 einen Längsschnitt durch eine Kathodenhalbschale entsprechend der Linie B-B' in Fig. 1

Beispiele

In Figur 1 ist der Blick auf die Kathodenhalbschale mit der linken oberen Ecke als Ausschnitt gezeigt, in Figur 2 ein horizontaler Schnitt A-A' durch eine Gastasche 15. In der Kathodenhalbschale 10 wird die Gastaschenstruktur mit der Rückwand 11 und der seitlichen Umrandung 9 über die Tragestruktur 3 getragen.

Der vertikale Strukturbalken 2a bzw., gemäß einer in derselben Fig. 2 bzw. 3 gezeigten Variante, die vertikale Strukturbrücke 2b sind in die Gastasche 15 eingeschweißt. Um den Sauerstoffquertransport in der Gastasche 15 sicherzustellen sind beide Strukturen durchbrochen und stehen nicht auf der horizontalen Begrenzung 12 der Gastasche 15 auf, um ein Abfließen möglicherweise anfallenden Kondensates aus der Sauerstoffverzehrkathode zu ermöglichen. Die Sauerstoffverzehrkathode 4 ist auf und an der seitlichen Umrandung 9 sowie der horizontalen Begrenzung 12 elektrisch leitfähig und gasdicht befestigt und liegt auf den Strukturbalken bzw. -brücken auf. Der Katholytspalt 14 zwischen Membran 5 und Sauerstoffverzehrkathode 4 wird durch die Abstandselemente 1 definiert, die sich wiederum über die Membran an der Anode 6 abstützen, die in der Anodenhalbschale 8 über die Tragestruktur 7 definiert gehaltert wird (vergl. Fig.2).

20

25

30

5

10

15

Anodenhalbschale 8 und Kathodenhalbschale 10 werden flüssigkeitsdicht miteinander verbunden und bilden ein Einzelelement (Elektrolysezelle). Beim Zusammenpressen des Elektrolyseurs werden viele solcher Einzelelemente zusammengepresst, wobei die jeweils nächste Anodenhalbschale 8' benachbarter Einzelelemente auf die Kathodenhalbschale 10 und die nächste Kathodenhalbschale 10' eines benachbarten Einzelelementes auf der anderen Seite des Einzelelementes auf die Anodenhalbschale 8 drücken. Die Zusammenpressung des Einzelelements belastet über die Kathodenhalbschale 10 die Tragestruktur 3, den vertikalen Strukturbalken 2a bzw. die vertikale Strukturbrücke 2b und den Abstandshalter 1, der einerseits gegen die Sauerstoffverzehrkathode 4 und andererseits über die Membran 5 gegen die Anode 6 drückt. Diese gibt Spannkräfte über die Tragestruktur 7 an die Anodenhalbschale 8

weiter. Durch Anpressen an die Kontaktstreifen 21a und 21b erfolgt die elektrische Kontaktierung von Einzelelement zu Einzelelement.

-8-

Die Abstandselemente 1a, 1b selbst sind oben spitz zulaufend ausgebildet und unten mit einer entsprechenden Schwalbenschwanzstruktur versehen (Fig. 1). Sie werden oben mit einem Stift oder einer Druckknopf-ähnlichen Haltevorrichtung 13 an der horizontalen Begrenzung 12 der Gastasche 15 befestigt. Der Schwalbenschwanz des Abstandselementes 1b greift über die Spitze des darunterliegenden nächsten Abstandselementes 1a und wird so eindeutig positioniert. Gleichzeitig ermöglicht ein definierter Spalt zwischen den Abstandselementen 1a, 1b deren freie thermische Ausdehnung, die, materialbedingt, größer als die der metallischen Strukturen ist.

5

10

Patentansprüche

- 1. Elektrochemische Zelle für das Membranelektrolyseverfahren, bestehend wenigstens aus 2 Halbschalen (8, 10), die einen Anolytraum (16) und einen Kathodenraum (22) mit dazwischen angeordneter Membran (5) umgeben, einer Anode (6) im Anolytraum (16), wobei der Kathodenraum (22) mit einer Sauerstoffverzehrkathode (4), mit mehreren übereinander angeordneten druckkompensierten Gastaschen (15), einem Katholytspalt (14) und gegebenenfalls einem Rückraum (19) versehen ist, dadurch gekennzeichnet, dass elektrisch leitende Stützelemente (7) im Anolytraum (16) und Stützelemente (3, 2, 1) im Kathodenraum (22) auf gleicher einander gegenüberliegender Position vorgesehen sind.
- 2. Elektrochemische Zelle nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass die Abstützung im Kathodenraum (22) mittels eines mehrteiligen Stützelementes (3, 2, 1) erfolgt, wobei ein Stützteil (1) im Katholytspalt (14), ein weiteres Stützteil (2a; 2b) in der Gastasche (15) und, bei Anwesenheit eines Rückraums (19), ein drittes Stützteil (3) im Rückraum (19) hinter den Gastaschen (15) angeordnet ist.

20

25

5

10

- 3. Elektrochemische Zelle nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass das Stützteil (1) im Katholytspalt (14) aus mehreren senkrecht übereinander angeordneten Barren (1) gebildet wird, die gegebenenfalls an ihrem oberen Ende mit einem lösbaren Verbindungsmittel (13), zum Beispiel einem Schnappverbinder (13) an Querstreben (12) befestigt sind, die die Elektrode (4) tragen.
- Elektrochemische Zelle nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, dass die jeweils angrenzenden Enden der Stützteile (1a, 1b) als Nut-Federkombination ausgebildet sind, wobei das obere Ende des jeweils unteren Stützteils (1a) insbesondere als Feder ausgebildet ist.

5. Elektrochemische Zelle nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass die Stützelemente (3, 2, 1) sich über die gesamte Höhe der Halbschale (10) ausdehnen, denen ein durchgehendes Stützelement 7 in der zweiten Halbschale 8 gegenübersteht.

5

10

15

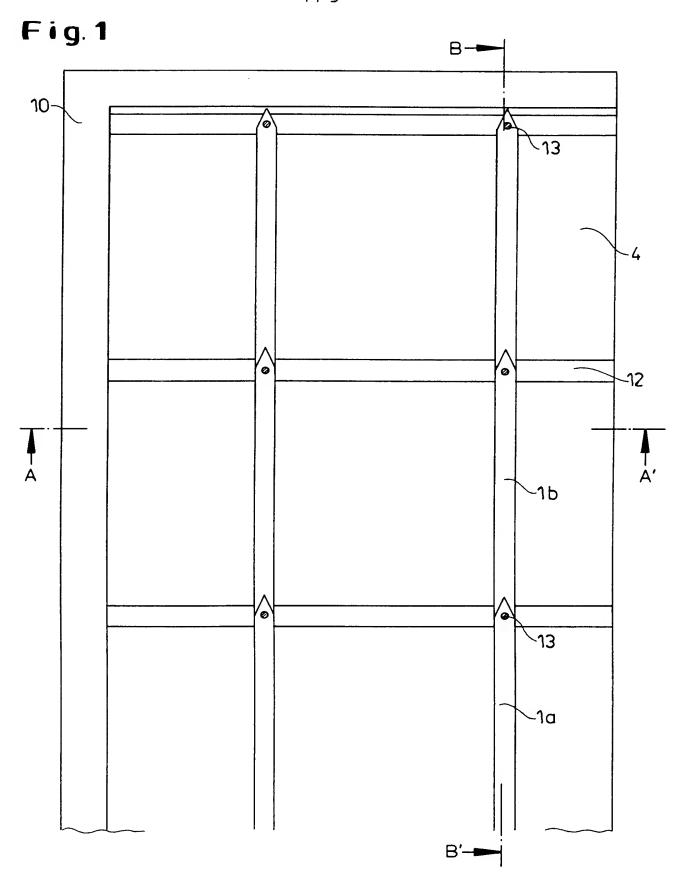
20

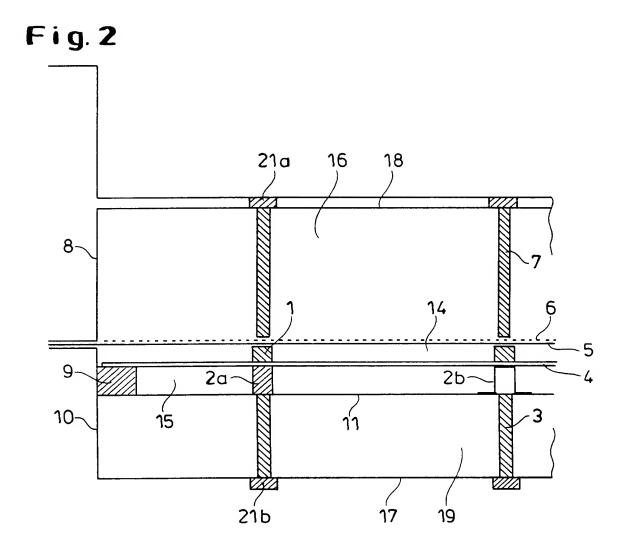
25

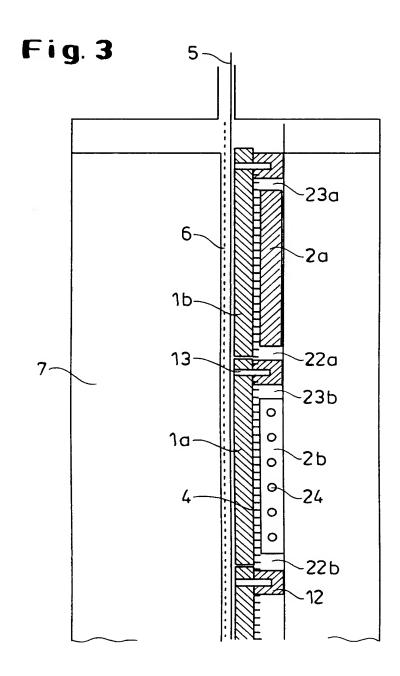
- 10 -

- 6. Elektrochemische Zelle nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass das zweite Stützteil (2a) bzw. (2b) in den Gastaschen (15) an ausgewählten Stellen, insbesondere in ihrem oberen und unteren Bereich der jeweiligen Gastasche (15) Durchbrüche (22a, 22b, 23a) aufweisen oder Durchgänge (24) freilassen.
 - 7. Elektrochemische Zelle nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass das zweite Stützteil (2) entweder als massiver elektrisch leitender Barren (2a) oder als U-Profil (2b) ausgebildet ist.
 - 8. Elektrochemische Zelle nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, dass das U-Profil (2b) aus der Rückwand der Gastasche herausgeprägt ist und das Stützelement (3) in die Basis des geprägten U-Profils (2b) hineinreicht und so unmittelbar die Kraftdurchleitung bewirkt.
 - 9. Elektrochemische Zelle nach einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, dass die Stützelemente (7, 3 und 2) aus laugebeständigen Metallen oder Legierungen, insbesondere aus Nickel oder aus säurefesten Metallen oder Legierungen, insbesondere aus Titan oder Legierungen aus Titan und Palladium hergestellt sind.
- Elektrochemische Zelle nach einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, dass die Stützelemente (1, 1a bzw. 1b) aus einem temperaturund elektrolytbeständigen Kunststoff bestehen.

11. Elektrochemische Zelle nach einem der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, dass die Stützelemente (1, 1a, 1b) auf der der Sauerstoffverzehrkathode (4) zugewandten Seite metallisch leitend ausgeführt sind.







INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Ir ational Application No PCT/EP 00/11531

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC 7 C25B9/00				
	o International Patent Classification (IPC) or to both national classific	eation and IPC		
	SEARCHED ocumentation searched (classification system followed by classification)	ion eymbole)		
IPC 7		ion symbols,		
Documenta	tion searched other than minimum documentation to the extent that	such documents are included in the fields se	arched	
Electronic d	ata base consulted during the international search (name of data ba	ase and, where practical, search terms used		
EPO-In	ternal			
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the re	levant passages	Relevant to claim No.	
Y	DE 197 15 429 A (BAYER AG) 15 October 1998 (1998-10-15) page 4, line 7 - line 41 figures 1,2A		1	
Y	DE 196 41 125 A (KRUPP UHDE GMBH) 16 April 1998 (1998-04-16) column 4, line 22 -column 6, line		1	
P,A	DE 198 59 882 A (STREWE W.) 9 December 1999 (1999-12-09) column 7 -column 8; claims 1-10 figures 1,6		1	
Furt	her documents are listed in the continuation of box C.	χ Patent family members are listed	in annex.	
° Special ca	tegories of cited documents :			
"A" docume consid	ent defining the general state of the art which is not lered to be of particular relevance document but published on or after the international	*T* later document published after the inte or priority date and not in conflict with cited to understand the principle or the invention	the application but ory underlying the	
filing d "L" docume which citation	late ent which may throw doubts on priority claim(s) or is cited to establish the publication date of another n or other special reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or	 "X" document of particular relevance; the cannot be considered novel or cannot involve an inventive step when the dor "Y" document of particular relevance; the cannot be considered to involve an involvent is combined with one or moments, such combination being obvious 	be considered to current is taken alone lairned invention rentive step when the re other such docu-	
"P" docume	ent published prior to the international filing date but nan the priority date claimed	in the art. *&* document member of the same patent	·	
Date of the	actual completion of the international search	Date of mailing of the international sea	rch report	
2	8 February 2001	07/03/2001		
Name and r	nailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NI - 2280 HV Rijswijk	Authorized officer		
NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31–70) 340–3016		Groseiller, P		

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

ir ational Application No
PCT/EP 00/11531

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
DE 19715429 A	15-10-1998	AU 727002 B AU 6075998 A BR 9801038 A CA 2234516 A CN 1196404 A EP 0872578 A JP 10287990 A NO 981647 A SG 64487 A US 6039853 A ZA 9803034 A	30-11-2000 15-10-1998 28-09-1999 14-10-1998 21-10-1998 21-10-1998 27-10-1998 15-10-1998 27-04-1999 21-03-2000 20-10-1998
DE 19641125 A	16-04-1998	AU 721458 B AU 4015197 A BR 9712266 A CN 1232512 A CZ 9900839 A WO 9815675 A EP 0946790 A HU 9903787 A NO 991461 A PL 332512 A SK 35999 A TR 9900616 T ZA 9708862 A	06-07-2000 05-05-1998 24-08-1999 20-10-1999 13-10-1999 16-04-1998 06-10-1999 28-04-2000 25-03-1999 13-09-1999 12-07-1999 21-06-1999 06-04-1999
DE 19859882 A	09-12-1999	WO 0039361 A	06-07-2000

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

In ationales Aktenzeichen PCT/EP 00/11531

a. klassifizierung des anmeldungsgegenstandes IPK 7 C25B9/00				
	ternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Kla	ssifikation und der IPK		
	RCHIERTE GEBIETE	-1- >		
IPK 7	rter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbo C25B	ое)		
Recherchie	rte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, so	oweit diese unter die recherchierten Gebiete	fallen	
Während de	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N	lame der Datenbank und evtl. verwendete	Suchbegriffe)	
EPO-In	ternal			
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN			
Kategorie®	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angab	e der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.	
Y	DE 197 15 429 A (BAYER AG) 15. Oktober 1998 (1998-10-15) Seite 4, Zeile 7 - Zeile 41 Abbildungen 1,2A		1	
Υ	DE 196 41 125 A (KRUPP UHDE GMBH) 16. April 1998 (1998-04-16) Spalte 4, Zeile 22 -Spalte 6, Zei		1	
P,A	DE 198 59 882 A (STREWE W.) 9. Dezember 1999 (1999-12-09) Spalte 7 -Spalte 8; Ansprüche 1-1 Abbildungen 1,6	.0	1	
	ere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu	X Siehe Anhang Patentfamilie		
*Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : *A* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist *E* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist *L* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) *O* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht "P* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist Datum des Abschlusses der internationalen Recherche *A* Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlich ung veröffentlichtung, die perioritätsdatum veröffentlich ung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist "V* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichung dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist **Veröffentlichung, die worder Bedeutung: die beanspruchte Erfindung von besonderer Bedeutung: die beanspruchte Erfindung von besonderer Bedeutung: die beanspruchte Erfindung von besonderer Bedeutung: die beanspruchte Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen veröffentlichung gebracht werden, veröffentlichung gebracht werden, veröffentlichung gebracht werden veröffentlichung gebracht werden veröffentlichung gebracht werden veröffentlichung g				
	8. Februar 2001	07/03/2001		
Name und P	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk	Bevollmächtigter Bediensteter	į	
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016 Groseiller, P		Groseiller, P		

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

In itionales Aktenzeichen
PCT/EP 00/11531

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
DE 19715429 A	15-10-1998	AU 727002 B AU 6075998 A BR 9801038 A CA 2234516 A CN 1196404 A EP 0872578 A JP 10287990 A NO 981647 A SG 64487 A US 6039853 A ZA 9803034 A	30-11-2000 15-10-1998 28-09-1999 14-10-1998 21-10-1998 21-10-1998 27-10-1998 15-10-1998 27-04-1999 21-03-2000 20-10-1998
DE 19641125 A	16-04-1998	AU 721458 B AU 4015197 A BR 9712266 A CN 1232512 A CZ 9900839 A WO 9815675 A EP 0946790 A HU 9903787 A NO 991461 A PL 332512 A SK 35999 A TR 9900616 T ZA 9708862 A	06-07-2000 05-05-1998 24-08-1999 20-10-1999 13-10-1999 16-04-1998 06-10-1999 28-04-2000 25-03-1999 13-09-1999 12-07-1999 21-06-1999
DE 19859882 A	09-12-1999	WO 0039361 A	06-07-2000